

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
19. Juni 2003 (19.06.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 03/049738 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: **A61K 31/505**,  
31/506, 31/44, 31/443, 31/4433, A61P 19/00, C07D  
239/28, 213/81, 405/14, 405/12

17, 38100 Braunschweig (DE). **WEHNER, Volkmar**;  
Lindenstrasse 1, 97657 Sandberg (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: **PCT/EP02/13240**

(81) Bestimmungsstaaten (*national*): AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,  
CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,  
GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR,  
KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK,  
MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU,  
SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG,  
UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(22) Internationales Anmeldedatum:  
25. November 2002 (25.11.2002)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(84) Bestimmungsstaaten (*regional*): ARIPO-Patent (GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW),  
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,  
TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE,  
DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT,  
SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA,  
GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(30) Angaben zur Priorität:  
101 60 357.6 8. Dezember 2001 (08.12.2001) DE

(71) Anmelder: **AVENTIS PHARMA DEUTSCHLAND  
GMBH** [DE/DE]; Brüningstrasse 50, 65929 Frankfurt  
(DE).

Veröffentlicht:

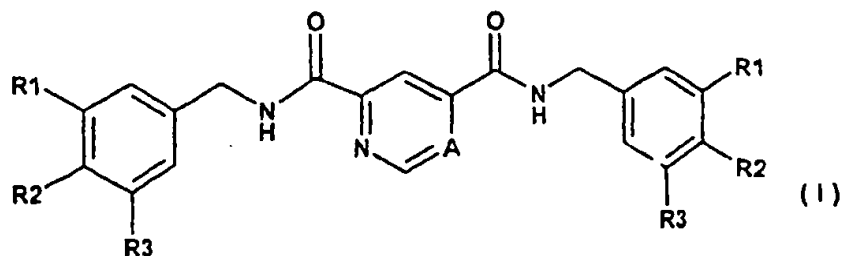
— mit internationalem Recherchenbericht

(72) Erfinder: **WEITHMANN, Klaus-Ulrich**; Am Domher-  
renwald 18, 65719 Hofheim (DE). **HABERMANN,  
Jörg**; Königsteiner Strasse 122, 65812 Bad Soden  
(DE). **KOGLER, Herbert**; Dattenbachstrasse 12, 61479  
Glashütten (DE). **KIRSCH, Reinhard**; Steintorwall

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen  
Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on  
Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe  
der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: USE OF PYRIDINE-2,4-DICARBOXYLIC ACID DIAMIDES AND OF PYRIMIDINE-4,6-DICARBOXYLIC ACID  
DIAMIDES FOR SELECTIVE COLLAGENASE INHIBITION

(54) Bezeichnung: VERWENDUNG VON PYRIDIN-2,4-DICARBONSÄUREDIAMIDEN UND PYRIMIDIN-4,6-DICARBON-  
SÄUREDIAMIDEN ZUR SELEKTIVEN INHIBIERUNG VON KOLLAGENASEN



(57) Abstract: The invention concerns pyridine-2,4-dicarboxylic acid diamides and pyrimidine-4,6-dicarboxylic acid diamides of formula (I) for selective collagenase (MPP 13) inhibition. Said pyridine-2,4-dicarboxylic acid diamides and pyrimidine-4,6-dicarboxylic acid diamides can therefore be used for treating degenerative joint diseases.

(57) Zusammenfassung: Die Anmeldung betrifft Pyridin-2,4-dicarbonsäurediamide und Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediamide der Formel (I) zur selektiven Inhibition der Kollagenase (MMP 13). Die Pyridin-2,4-dicarbonsäurediamide und Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediamide können daher zur Behandlung degenerativer Gelenkerkrankungen eingesetzt werden.

## Beschreibung

Verwendung von Pyridin-2,4-dicarbonsäurediamiden und Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediamiden zur selektiven Inhibierung von Kollagenasen

5

Die Erfindung betrifft die Verwendung von Pyridin-2,4-dicarbonsäurediamiden und Pyrimidin-4,6-dicarbon-säurediamiden zur selektiven Inhibition der Kollagenase (MMP 13). Die Pyridin-2,4-dicarbonsäurediamide und Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediamide können daher zur Behandlung degenerativer Gelenkerkrankungen eingesetzt werden.

10

Es ist bekannt, dass Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediamide und 2,4-substituierte Pyridin-N-oxide die Enzyme Prolin- und Lysinhydroxylase inhibieren und damit eine Hemmung der Kollagenbiosynthese durch Beeinflussung der kollagenspezifischen Hydroxylierungsreaktion bewirken (EP 0418797; EP 0463592). Durch diese Hemmung der Kollagenbiosynthese wird ein  
15 nicht funktionsfähiges, unter-hydroxyliertes Kollagenmolekül gebildet, das von den Zellen nur in geringer Menge in den extrazellulären Raum abgegeben werden kann. Das unterhydroxylierte Kollagen kann außerdem nicht in die Kollagenmatrix eingebaut werden und wird sehr leicht proteolytisch abgebaut. Als Folge dieser Effekte verringert sich insgesamt die Menge des extrazellulär abgelagerten Kollagens.

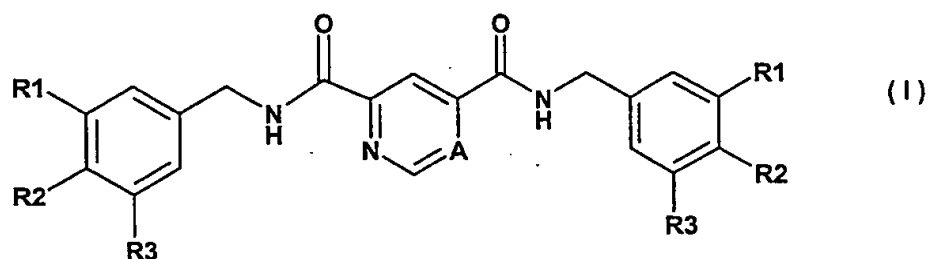
20

In Erkrankungen wie Osteoarthritis und Rheuma findet eine Zerstörung des Gelenkes statt, besonders bedingt durch den proteolytischen Abbau von Kollagen durch Kollagenasen. Kollagenasen gehören zur Superfamilie der Metalloproteinasen (MP) bzw. Matrix-Metallproteinasen (MMP). MMP's spalten Kollagen, Laminin, Proteoglykane, Elastin oder  
25 Gelatin unter physiologischen Bedingungen und spielen daher eine wichtige Rolle im Knochen und Bindegewebe. Eine Vielzahl von verschiedenen Inhibitoren der MMP's, bzw. der Kollagenasen sind bekannt EP 0 606 046; WO94/28889). Nachteile der bekannten Inhibitoren der MMP's sind häufig die mangelnde Spezifität der Hemmung für nur eine Klasse der MMP's. Daher hemmen die meisten MMP-Inhibitoren mehrere MMP's gleichzeitig, weil die  
30 katalytische Domäne der MMP's eine ähnliche Struktur aufweist. Demzufolge wirken die Inhibitoren in unerwünschter Weise auf viele Enzyme, auch solche mit vitaler Funktion ein (Massova I., et al., The FASEB Journal (1998) 12, 1075-1095).

In dem Bestreben, wirksame Verbindungen zur Behandlung von Bindegewebs-erkrankungen zu finden, wurde nun gefunden, dass die erfindungsgemäß eingesetzten Verbindungen starke Inhibitoren der Matrix-Metalloproteinase 13 sind, während die erfindungsgemäß eingesetzten Verbindungen im wesentlichen unwirksam sind bei den MMPs 3 und 8.

5

Die Erfindung betrifft daher die Verwendung von Verbindungen der Formel I



und/oder alle stereoisomeren Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische diese Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I zur Herstellung eines Arzneimittels zur Prophylaxe und Therapie von Erkrankungen, an deren Verlauf eine verstärkte Aktivität von Matrix-Metalloproteinase 13 beteiligt ist, wobei A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
- 15 2. Halogen,
3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
- 20 5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
6. -CN,
7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
- 25 1. Wasserstoffatom,
2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder

4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,
8.  $-OH$ ,
9.  $-S-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
10.  $-S(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
- 5 11.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, stehen,
- R2 für 1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
4.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
- 10 5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
6.  $-CN$ ,
7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
1. Wasserstoffatom,
- 15 2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,
8.  $-OH$ ,
9.  $-S-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
- 20 10.  $-S(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
11.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, steht oder
- $R_1$  und  $R_2$  oder  $R_2$  und  $R_3$  zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und
- 25 der andere Rest  $R_1$  oder  $R_3$  die obengenannte Bedeutung von 1. bis 11. hat.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von Verbindungen der Formel I, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

30  $R_1$  und  $R_3$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,

2. Halogen,
  3.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
  4.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, stehen,
- 5
- R<sub>2</sub> für
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
  4.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl steht, oder

10

R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und der andere Rest R<sub>1</sub> oder R<sub>3</sub> die obengenannte Bedeutung von 1. bis 4. hat.

15

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von Verbindungen der Formel I, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R<sub>1</sub> und R<sub>3</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

20

1. Wasserstoffatom,
2. Chlor,
3. Fluor,
4. Trifluormethyl,
5. Methoxyl,

25

6. Methyl,
7.  $-C(O)-OH$ ,
8.  $-C(O)-O-CH_3$ ,
9.  $-CN$ ,
10.  $-NH_2$ ,

30

11.  $-NH-C(O)-CH_3$ ,
12.  $-NH-SO_2-CH_3$ ,

13.  $-N-(CH_3)_2$ ,  
 14.  $-SO_2-NH_2$ ,  
 15.  $-OH$ ,  
 16.  $-O-CH_2-(CHF_2)$ ,  
 5 17.  $-S-CH_3$ ,  
 18.  $-S(O)-CH_3$ ,  
 19.  $-S(O)_2-CH_3$  oder  
 20. Brom, stehen,  
 R2 für 1. Wasserstoffatom,  
 10 2. Chlor,  
 3. Fluor,  
 4. Methoxyl,  
 5. Methyl,  
 6. Brom,  
 15 7.  $-C(O)-OH$ ,  
 8.  $-C(O)-O-CH_3$ ,  
 9.  $-CN$ ,  
 10.  $-NH_2$ ,  
 11.  $-NH-C(O)-CH_3$ ,  
 20 12.  $-NH-SO_2-CH_3$ ,  
 13.  $-N-(CH_3)_2$ ,  
 14.  $-SO_2-NH_2$ ,  
 15.  $-OH$ ,  
 16.  $-O-CH_2-(CHF_2)$ ,  
 25 17.  $-S-CH_3$ ,  
 18.  $-S(O)-CH_3$  oder  
 19.  $-S(O)_2-CH_3$ , steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden  
 30 sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und

der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 20. hat.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von Verbindungen der Formel I, wobei

5 A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Chlor,
3. Fluor,
- 10 4. Trifluormethyl,
5. Methoxyl, oder
6. Methyl, stehen,

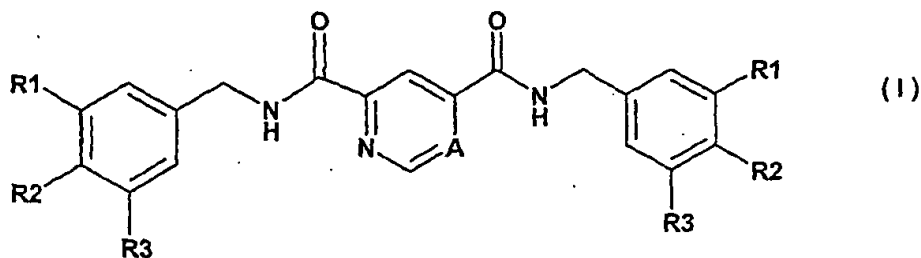
R2 für 1. Wasserstoffatom,

2. Chlor,
- 15 3. Fluor,
4. Methoxyl oder
5. Methyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden.

20

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel I,



und/oder alle stereoisomere Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische diese  
 25 Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach  
5 substituiert ist durch Halogen,
4.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach  
substituiert ist durch Halogen,
5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
6.  $-CN$ ,
- 10 7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig  
voneinander
  1. Wasserstoffatom,
  2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
  3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
  - 15 4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,
  8.  $-OH$ ,
  9.  $-S-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
  10.  $-S(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
  11.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, stehen,
- 20 R2 für 1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
4.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
- 25 6.  $-CN$ ,
7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig  
voneinander
  1. Wasserstoffatom,
  2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
  - 30 3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder



4.  $\text{-SO}_2\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$  bedeuten,
8.  $\text{-OH}$ ,
9.  $\text{-S-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ ,
10.  $\text{-S(O)-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ ,
- 5 11.  $\text{-S(O)}_2\text{-R}_7$ , worin  $\text{R}_7$   $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ ,  $\text{-OH}$  oder  $\text{-NH}_2$  bedeutet, steht oder  $\text{R}_1$  und  $\text{R}_2$  oder  $\text{R}_2$  und  $\text{R}_3$  zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und der andere Rest  $\text{R}_1$  oder  $\text{R}_3$  die obengenannte Bedeutung von 1. bis 11. hat
- 10 mit Ausnahme des Falles, dass
- a) die Reste  $\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  und  $\text{R}_3$  alle gleichzeitig Wasserstoffatom sind oder
  - b) alle Reste  $\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  und  $\text{R}_3$  unabhängig voneinander nur Wasserstoffatom, Halogen, Nitro,  $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$  oder  $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkoxy}$  bedeuten.
- 15 Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, wobei  $\text{A}$  für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,  $\text{R}_1$  und  $\text{R}_3$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für
1. Wasserstoffatom,
  2.  $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ , worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch

20 Halogen,

  3.  $\text{-O-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ , worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
  4.  $\text{-OH}$ ,
  5.  $\text{-C(O)-O-R}_4$ , worin  $\text{R}_4$  Wasserstoffatom oder  $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$  bedeutet,

25 6.  $\text{-CN}$ ,

  7.  $\text{-N(R}_5\text{)(R}_6\text{)}$ , worin  $\text{R}_5$  und  $\text{R}_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
    1. Wasserstoffatom,
    2.  $\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$ ,

30 3.  $\text{-C(O)-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$  oder

    4.  $\text{-SO}_2\text{-(C}_1\text{-C}_4\text{)-Alkyl}$  bedeuten,

8. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  9. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  10. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, stehen, worin R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und
- 5 R<sub>2</sub> für
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  4. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
- 10
6. -CN,
  7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
1. Wasserstoffatom,
  2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
- 15
3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  4. -SO<sub>2</sub>-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeuten,
8. -OH,
  9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, oder
- 20
11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, steht oder
- R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und der andere Rest R<sub>1</sub> oder R<sub>3</sub> für
- 25
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
  4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach
- 30
- substituiert ist durch Halogen,

5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
6. -CN,
7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
  - 5 1. Wasserstoffatom,
  2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  4. -SO<sub>2</sub>-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeuten,
8. -OH,
- 10 9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, steht.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, wobei

15 A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R<sub>1</sub> und R<sub>3</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Chlor,
3. Fluor,
- 20 4. Trifluormethyl,
5. Methoxyl,
6. Methyl,
7. -C(O)-OH,
8. -C(O)-O-CH<sub>3</sub>,
- 25 9. -CN,
10. -NH<sub>2</sub>,
11. -NH-C(O)-CH<sub>3</sub>,
12. -NH-SO<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>,
13. -N-(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>,
- 30 14. -SO<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>,
15. -OH,

16.  $-O-CH_2-(CHF_2)$ ,  
 17.  $-S-CH_3$ ,  
 18.  $-S(O)-CH_3$ ,  
 19.  $-S(O)_2-CH_3$  oder  
 5 20. Brom, stehen,  
 worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und  
 R2 für 1. Wasserstoffatom,  
 2. Chlor,  
 3. Fluor,  
 10 4. Methoxyl,  
 5. Methyl,  
 6. Brom,  
 7.  $-C(O)-OH$ ,  
 8.  $-C(O)-O-CH_3$ ,  
 15 9.  $-CN$ ,  
 10.  $-NH_2$ ,  
 11.  $-NH-C(O)-CH_3$ ,  
 12.  $-NH-SO_2-CH_3$ ,  
 13.  $-N-(CH_3)_2$ ,  
 20 14.  $-SO_2-NH_2$ ,  
 15.  $-OH$ ,  
 16.  $-O-CH_2-(CHF_2)$ ,  
 17.  $-S-CH_3$ ,  
 18.  $-S(O)-CH_3$  oder  
 25 19.  $-S(O)_2-CH_3$ , steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 20. hat.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, und/oder alle stereoisomere Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische diese Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I, wobei

5 A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
  2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, oder
  - 10 3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, stehen,
- worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und

- R2 für
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  - 15 3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
  4.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder  
20 zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und der andere Rest R1 oder R3 für

1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach
- 25 substituiert ist durch Halogen, oder
4.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, steht.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, wobei

30 A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

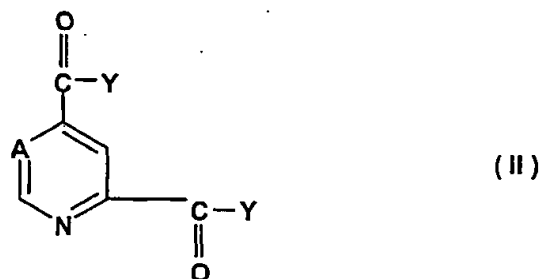
1. Wasserstoffatom oder

2. Trifluormethyl, stehen,  
 worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und
- R2 für 1. Wasserstoffatom,  
 2. Chlor,  
 5 3. Fluor,  
 4. Methoxyl oder  
 5. Methyl steht, oder
- R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden  
 sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und
- 10 der andere Rest R1 oder R3 für
1. Wasserstoffatom,  
 2. Chlor,  
 3. Fluor,  
 4. Trifluormethyl,  
 15 5. Methoxyl, oder  
 6. Methyl, steht.

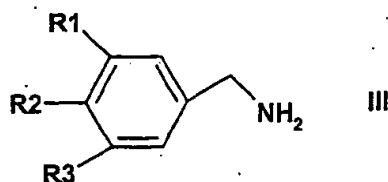
Unter dem Begriff "Halogen" wird Fluor, Chlor, Brom oder Jod verstanden. Unter dem Begriff  
 "(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl" werden Kohlenwasserstoffreste verstanden, deren Kohlenstoffkette geradkettig  
 20 oder verzweigt ist und 1 bis 4 Kohlenstoffatome enthält, beispielsweise Methyl, Ethyl, Propyl, i-  
 Propyl, Butyl, oder tertiär-Butyl.

Unter dem Begriff "R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die  
 sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt  
 ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel  
 25 enthält" werden Reste verstanden die sich von Dioxolan, Pyrrol, Pyrrolidin, Pyridin, Piperidin,  
 Tetrahydropyridin, Pyrazol, Imidazol, Pyrazolin, Imidazolin, Pyrazolidin, Imidazolidin,  
 Pyridazin, Pyrimidin, Pyrazin, Piperazin, Pyran, Furan, Dihydrofuran, Tetrahydrofuran, Oxazol,  
 Isoxazol, 2-Isoxazolin, Isoxazolidin, Morpholin, Oxothiolan, Thiopyran, Thiazol, Isothiazol, 2-  
 Isothiazolin, Isothiazolidin oder Thiomorpholin ableiten lassen.

Die Verbindungen der Formel I lassen sich beispielsweise dadurch herstellen, dass man eine Verbindung der Formel II

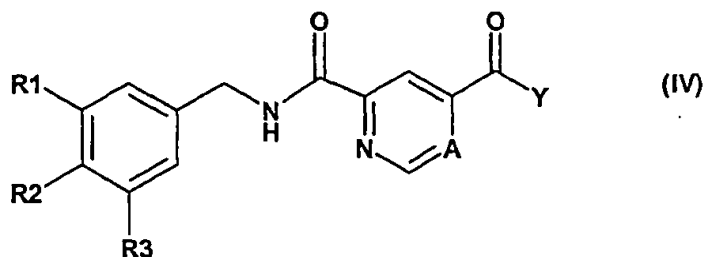


a) mit einer Verbindung der Formel III



umsetzt, wobei R1, R2 und R3 die in Formel I angegebenen Bedeutungen haben und Y Halogen, Hydroxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy ist oder zusammen mit der Carbonylgruppe einen Aktivester oder ein gemischtes Anhydrid bildet, wobei eine Verbindung der Formel I gebildet wird und die Reaktionsprodukte gegebenenfalls in ihre physiologisch verträglichen Salze überführt, oder

b) eine Verbindung der Formel II mit einer Verbindung der Formel III zu einer Verbindung der Formel IV.



umsetzt, wobei R1, R2 und R3 die in Formel I angegebenen Bedeutungen haben und Y Halogen, Hydroxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy ist oder zusammen mit der

Carbonylgruppe einen Aktivester oder ein gemischtes Anhydrid bildet und die Verbindung der Formel IV gegebenenfalls reinigt und anschließend mit einer Verbindung der Formel III in eine Verbindung der Formel I überführt.

Im Folgenden wird die Herstellung von Verbindungen gemäß Formel I und die Herstellung der dafür benötigten Ausgangssubstanzen, sofern sie nicht käuflich sind, näher beschrieben.

- 5 Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen gelingt am einfachsten dadurch, dass die beiden Komponenten, das Pyrimidin- oder Pyridin-Derivat gemäß Formel (II) und das Amin gemäß Formel (III) in äquimolaren Mengen oder bis zu einem etwa 5-fachen Überschuss an III zusammengegeben werden und bei Temperaturen zwischen  $-30\text{ }^{\circ}\text{C}$  bis  $150\text{ }^{\circ}\text{C}$ , bevorzugt bei  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$  bis  $100\text{ }^{\circ}\text{C}$  bis zur Beendigung der Reaktion umgesetzt werden. Bei der Herstellung der
- 10 Verbindung der Formel IV wird das Amin gemäß Formel (III) bis zu einer äquimolaren Menge an der Verbindung der Formel III zusammengegeben und wie oben umgesetzt. Die Beendigung der Reaktion lässt sich beispielsweise mittels Dünnschicht-chromatographie oder HPLC-MS bestimmen. Eine Variante dieses Verfahrens besteht darin, dass man in einem geeigneten Lösungsmittel, wie Diethylether, Dimethoxyethan oder Tetrahydrofuran, chlorierten
- 15 Kohlenwasserstoffen wie Methylenchlorid, Chloroform, Tri- oder Tetrachlorethylen, Benzol, Toluol oder auch polaren Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, Aceton oder Dimethylsulfoxid arbeitet. Auch hier kann ein Überschuss von Amin gemäß Formel (III), der bis zur etwa 5-fachen Mengen betragen kann, angewandt werden. Die Reaktionstemperaturen liegen dabei zwischen Raumtemperatur und dem Siedepunkt des Lösungsmittels, wobei
- 20 Temperaturen im Bereich von Raumtemperatur bis  $130\text{ }^{\circ}\text{C}$  besonders bevorzugt sind.

Ebenso kann die Umsetzung über ein gemischtes Anhydrid wie Chlorameisensäure-ethylester oder über einen aktiven Ester wie Paranitrophenylester ( $\text{Y} = \text{ClCH}_2\text{-COO}$  oder  $\text{NO}_2\text{-C}_6\text{H}_4\text{-O}$ ) erfolgen. Entsprechende Methoden sind in der Literatur beschrieben.

25

- Gegebenenfalls kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Basen erfolgen. Als zusätzliche Basen kommen beispielsweise Carbonate oder Hydrogencarbonate wie Natrium- oder Kaliumcarbonat oder Natrium- oder Kaliumhydrogencarbonat, oder tertiäre Amine, wie Triethylamin, Tributylamin, Ethyldiisopropylamin oder heterocyclische Amine wie N-
- 30 Alkylmorpholin, Pyridin, Chinolin oder Dialkylaniline in Betracht.

Gegebenenfalls kann die Aufarbeitung der Produkte, insbesondere die Verbindung der Formel IV, beispielsweise durch Extraktion oder Chromatographie z. B. über Kieselgel erfolgen. Das



isolierte Produkt kann umkristallisiert und gegebenenfalls mit einer geeigneten Säure zu einem physiologisch verträglichen Salz umgesetzt werden. Als geeignete Säuren kommen beispielsweise in Betracht:

Mineralsäuren, wie Chlorwasserstoff- und Bromwasserstoffsäure sowie Schwefel-, Phosphor-,  
5 Salpeter- oder Perchlorsäure oder organische Säuren wie Ameisen-, Essig-, Propion-, Bernstein-, Glykol-, Milch-, Äpfel-, Wein-, Zitronen-, Malein-, Fumar-, Phenylessig-, Benzoe-, Methansulfon-, Toluolsulfon-, Oxal-, 4-Aminobenzoe-, Naphthalin-1,5-disulfon- oder Ascorbinsäure.

Die Ausgangsverbindungen der Formel (III) können, soweit sie nicht käuflich sind, einfach  
10 synthetisiert werden (z. B. Organikum, Organisch Chemisches Grundpraktikum, 15. Aufl., VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, 1976; eine Übersicht über die verschiedenen Möglichkeiten findet sich im Methodenregister, S. 822).

Die Ausgangsverbindungen der Formel (II) erhält man beispielsweise durch Umsetzung von  
15 Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure, bzw. Pyridin-2,4-dicarbonsäure, zu dem entsprechenden Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurehalogenid bzw. Pyridin-2,4-dicarbonsäurehalogenid, bevorzugt – chlorid (nach literaturbekannten Verfahren), vorzugsweise in Gegenwart eines Katalysators wie Dimethylformamid. Dieses Säurehalogenid kann dann beispielsweise entweder mit einem geeigneten Alkohol, z. B. Paranitrobenzylalkohol zu dem entsprechenden Aktivester, oder aber  
20 mit niederen Alkoholen wie Methanol oder Ethanol zu den entsprechenden Estern umgesetzt werden. Ebenso kann die Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure auch zunächst unter Zusatz einer geeigneten Carbonsäure oder eines Carbonsäureesters wie Chlorameisensäureäthylester in ein gemischtes Anhydrid überführt werden, welches dann mit den Aminen der Verbindung der Formeln (III) und (IV) zu den erfindungsgemäßen Produkten umgesetzt wird. Eine  
25 entsprechende Methode ist ebenfalls in der Literatur beschrieben.

Die Herstellung der Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure erfolgt nach literaturbekannten Verfahren, beispielsweise durch Oxidation von 4,6-Dimethylpyrimidin, welches seinerseits beispielsweise erhältlich ist durch katalytische Hydrierung von käuflich erhältlichem 2-Mercapto-4,6-  
30 dimethylpyrimidin.

Sofern Verbindungen der Formel I diastereoisomere oder enantiomere Formen zulassen und bei der gewählten Synthese als deren Gemische anfallen, gelingt die Trennung in die reinen

Stereoisomeren entweder durch Chromatographie an einem gegebenenfalls chiralen Trägermaterial, oder, sofern die racemische Verbindung der Formel I zur Salzbildung befähigt ist, durch fraktionierte Kristallisation der mit einer optisch aktiven Base oder Säure als Hilfsstoff gebildeten diastereomeren Salze. Als chirale Stationärphasen für die dünnschicht-  
5 oder säulenchromatographische Trennung von Enantiomeren eignen sich zum Beispiel modifizierte Kieselgelträger (sogenannte Pirkle-Phasen) sowie hochmolekulare Kohlenhydrate wie Triacetylcellulose. Für analytische Zwecke sind nach entsprechender, dem Fachmann bekannter Derivatisierung, auch gaschromatographische Methoden an chiralen Stationärphasen anwendbar. Zur Enantiomerentrennung der racemischen Carbonsäuren  
10 werden mit einer optisch aktiven, in der Regel kommerziell erhältlichen Base wie (-)-Nicotin, (+)- und (-)-Phenylethylamin, Chininbasen, L-Lysin oder L- und D-Arginin die unterschiedlich löslichen diastereomeren Salze gebildet, die schwerer lösliche Komponente als Feststoff isoliert, das leichter lösliche Diastereomer aus der Mutterlauge abgeschieden, und aus den so gewonnenen diastereomeren Salzen die reinen Enantiomeren gewonnen. Auf prinzipiell  
15 gleiche Weise kann man die racemischen Verbindungen der Formel I, die eine basische Gruppe wie eine Aminogruppe enthalten, mit optisch aktiven Säuren, wie (+)-Campher-10-sulfonsäure, D- und L- Weinsäure, D- und L- Milchsäure sowie (+) und (-)-Mandelsäure in die reinen Enantiomeren überführen. Auch kann man chirale Verbindungen, die Alkohol- oder Aminfunktionen enthalten, mit entsprechend aktivierten oder gegebenenfalls N- geschützten  
20 enantiomerenreinen Aminosäuren in die entsprechenden Ester oder Amide, oder umgekehrt chirale Carbonsäuren mit carboxygeschützten enantiomerenreinen Aminosäuren in die Amide oder mit enantiomerenreinen Hydroxycarbonsäuren wie Milchsäure, in die entsprechenden chiralen Ester überführen. Sodann kann die Chiralität des in enantiomerenreiner Form eingebrachten Aminosäure- oder Alkoholrestes zur Trennung der Isomeren genutzt werden,  
25 indem man eine Trennung der nunmehr vorliegenden Diastereomeren durch Kristallisation oder Chromatographie an geeigneten Stationärphasen vornimmt und danach den mitgeführten chiralen Molekülteil mittels geeigneter Methoden wieder abspaltet.

Saure oder basische Produkte der Verbindung der Formel I können in Form ihrer Salze oder in  
30 freier Form vorliegen. Bevorzugt sind pharmakologisch verträgliche Salze, z. B. Alkali- oder Erdalkalimetallsalze bzw. Hydrochloride, Hydrobromide, Sulfate, Hemisulfate, alle möglichen Phosphate sowie Salze der Aminosäuren, natürlicher Basen oder Carbonsäuren.

Die Herstellung physiologisch verträglicher Salze aus zur Salzbildung befähigten Verbindungen der Formel I, einschließlich deren stereoisomeren Formen, erfolgt in an sich bekannter Weise. Die Carbonsäuren und Hydroxamsäuren bilden mit basischen Reagenzien wie Hydroxiden, Carbonaten, Hydrogencarbonaten, Alkoholaten sowie Ammoniak oder organischen Basen, 5 beispielsweise Trimethyl- oder Triethylamin, Ethanolamin oder Triethanolamin oder auch basischen Aminosäuren, etwa Lysin, Ornithin oder Arginin, stabile Alkali-, Erdalkali oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze. Sofern die Verbindungen der Formel I basische Gruppen aufweist, lassen sich mit starken Säuren auch stabile Säureadditionssalze herstellen. Hierfür kommen sowohl anorganische als auch organische Säuren, wie Chlorwasserstoff-, 10 Bromwasserstoff-, Schwefel-, Phosphor-, Methansulfon-, Benzolsulfon-, p-Toluolsulfon-, 4-Brombenzol-sulfon-, Cyclohexylamido-sulfon-, Trifluormethylsulfon-, Essig-, Oxal-, Wein-, Bernstein- oder Trifluoressigsäure in Frage.

Aufgrund der pharmakologischen Eigenschaften eignen sich die Verbindungen der Formel I zur 15 Prophylaxe und Therapie all solcher Erkrankungen, an deren Verlauf eine verstärkte Aktivität von Matrix-Metalloproteinase 13 beteiligt ist.

Dazu gehören degenerative Gelenkerkrankungen wie Osteoarthrosen, Spondylosen, Knorpelschwund nach Gelenktrauma oder längerer Gelenksruhigstellung nach Meniskus- oder Patellaverletzungen oder Bänderrissen. Ferner gehören dazu auch Erkrankungen des 20 Bindegewebes wie Kollagenosen, Periodontalerkrankungen, Wundheilungsstörungen und chronische Erkrankungen des Bewegungsapparates wie entzündliche, immunologisch oder stoffwechselbedingte akute und chronische Arthritiden, Arthropathien, Myalgien und Störungen des Knochenstoffwechsels oder Krebserkrankungen wie Brustkrebs.

25 Die Applikation der erfindungsgemäßen Arzneimittel kann durch subkutane, intraartikuläre, intraperitoneale oder intravenöse Injektion erfolgen. Bevorzugt ist die intraartikuläre Injektion. Die rektale, orale, inhalative oder transdermale Applikation ist auch möglich.

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels, das dadurch 30 gekennzeichnet, dass man mindestens eine Verbindung der Formel I mit einem pharmazeutisch geeigneten und physiologisch verträglichen Träger und gegebenenfalls weiteren geeigneten Wirk-, Zusatz- oder Hilfsstoffen in eine geeignete Darreichungsform bringt.

Die Verbindungen der Formel I werden mit den dafür geeigneten Zusatzstoffen wie Trägerstoffen, Stabilisatoren oder inerten Verdünnungsmitteln vermischt und durch die üblichen Methoden in geeignete Darreichungsformen gebracht, wie Tabletten, Dragees, 5 Steckkapseln, wässrige alkoholische oder ölige Suspensionen oder wässrige oder ölige Lösungen. Als inerte Trägerstoffe können z. B. Gummi arabicum, Magnesia, Magnesiumcarbonat, Kaliumphosphat, Milchzucker, Glukose oder Stärke, insbesondere Maisstärke, verwendet werden. Dabei kann die Zubereitung sowohl als Trocken- als auch als Feuchtgranulat erfolgen. Als ölige Trägerstoffe oder Lösemittel kommen beispielsweise 10 pflanzliche oder tierische Öle in Betracht, wie Sonnenblumenöl oder Lebertran.

Zur subkutanen, intraartikulären, intraperitonealen oder intravenösen Applikation werden die aktiven Verbindungen gewünschtenfalls mit den dafür geeigneten Substanzen wie Lösungsvermittler, Emulgatoren oder weiteren Hilfsstoffen in Lösung, Suspension oder 15 Emulsion gebracht. Als Lösungsmittel kommen z. B. in Frage physiologische Kochsalzlösung oder Alkohole, z. B. Ethanol, Propanol, Glycerin, daneben auch Zuckerlösungen wie Glukose- oder Mannitlösungen, oder auch eine Mischung aus den verschiedenen genannten Lösungsmitteln.

20 Ferner finden übliche Hilfsmittel, wie Trägerstoffe, Spreng-, Binde-, Überzugs-, Quellungs-, Gleit- oder Schmiermittel, Geschmacksstoffe, Süßungsmittel und Lösungsvermittler, Verwendung. Als häufig verwendete Hilfsstoffe seien Magnesiumcarbonat, Titandioxid, Laktose, Mannit und andere Zucker, Talkum, Milcheiweiß, Gelatine, Stärke, Cellulose und ihre Derivate, tierische und pflanzliche Öle wie Lebertran, Sonnenblumen-, Erdnuss- oder Sesamöl, 25 Polyethylenglykol und Lösungsmittel wie etwa steriles Wasser und ein- oder mehrwertige Alkohole wie Glycerin, genannt.

Die Verbindungen der Formel I werden bevorzugt als pharmazeutische Präparate in Dosierungseinheiten hergestellt und verabreicht, wobei jede Einheit als aktiven Bestandteil 30 eine bestimmte Dosis der Verbindung der Formel I enthält. Sie können zu diesem Zweck oral in Dosen von 0,01 mg/kg/Tag bis 25,0 mg/kg/Tag, vorzugsweise 0,01 mg/kg/Tag bis 5,0 mg/kg/Tag oder parenteral in Dosen von 0,001 mg/kg/Tag bis 5 mg/kg/Tag, vorzugsweise 0,001 mg/kg/Tag bis 2,5 mg/kg/Tag, appliziert werden. Die Dosierung kann in schweren Fällen auch

erhöht werden. In vielen Fällen genügen jedoch auch geringere Dosen. Diese Angaben beziehen sich auf einen Erwachsenen von etwa 75 kg Gewicht.

5 Nachfolgend ist die Erfindung an Hand von Beispielen näher erläutert.

#### Beispiel 1:

Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure-dibenzylamid (Formel I:  $R_1 = R_2 = H$ )

10

1,7 g Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure werden in 20 ml Toluol suspendiert und 2,4 g Thionylchlorid und 0,2 ml Dimethylformamid zugegeben. Der Ansatz wird zum Rückfluss erhitzt, bis keine Gasentwicklung mehr zu beobachten ist (etwa 3 Stunden (h)). Etwa 5 ml Lösungsmittel werden abdestilliert, der Ansatz auf 0 °C bis

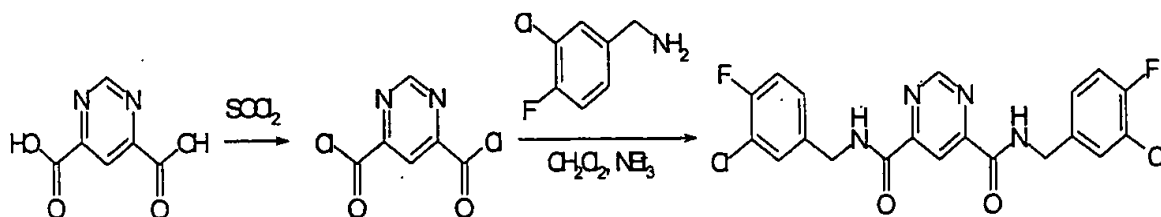
15 10 °C abgekühlt und mit 2,7 g Benzylamin, gelöst in 10 ml Toluol, versetzt. Die Lösung wird langsam auf Raumtemperatur erwärmt, 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird mit 50 ml Methylenchlorid aufgenommen, 3 mal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung ausgeschüttelt, die organische Phase mit Wasser gewaschen, mit Magnesiumsulfat getrocknet und eingedampft.

20 Der Festkörper wird aus Diisopropylether umkristallisiert.

Ausbeute: 2,1 g; Fp.: 131°C bis 132 °C.

#### Beispiel 2:

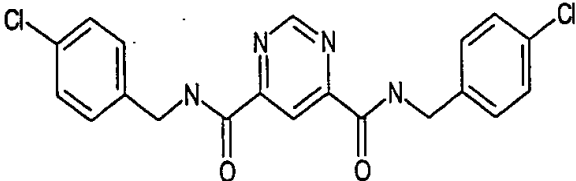
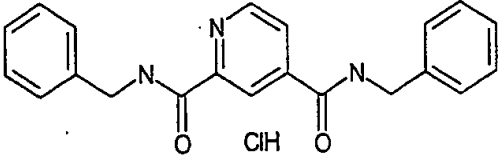
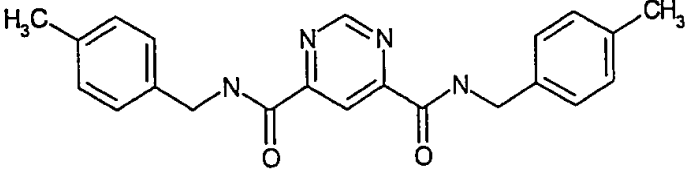
25 Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure bis-(3-chloro-4-fluor-benzylamid) (Formel I:  $R_1 = Cl$ ;  $R_2 = F$ )

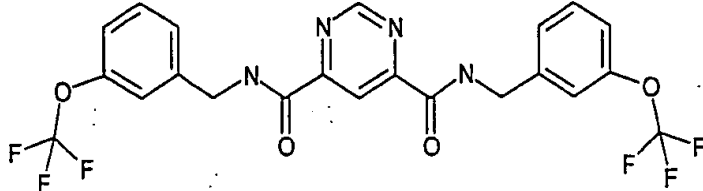
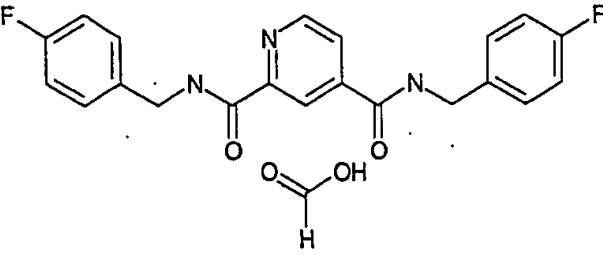
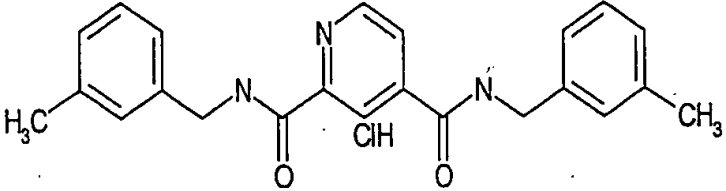
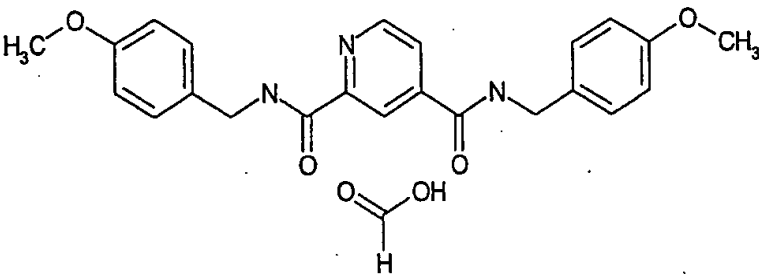
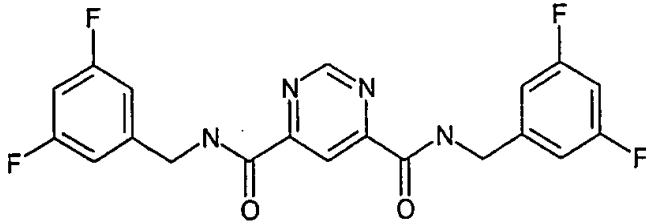
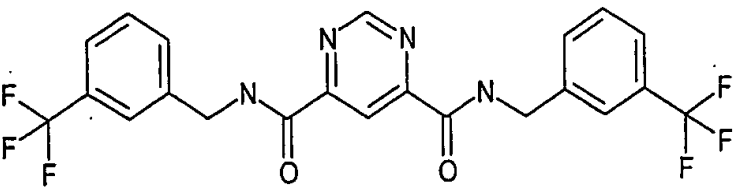


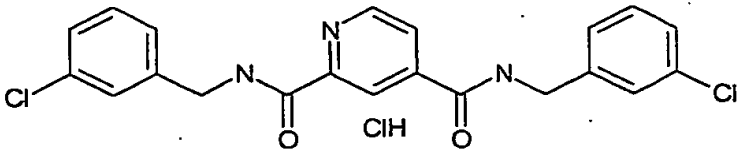
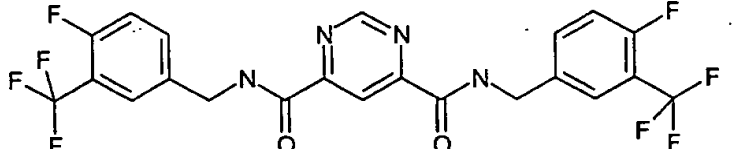
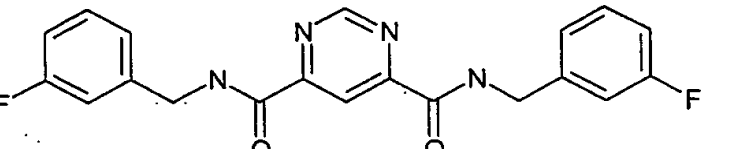
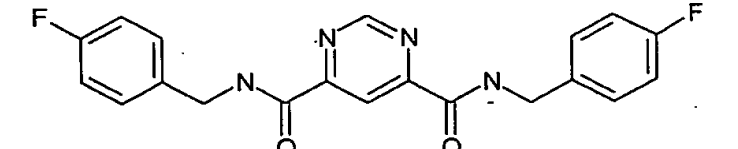
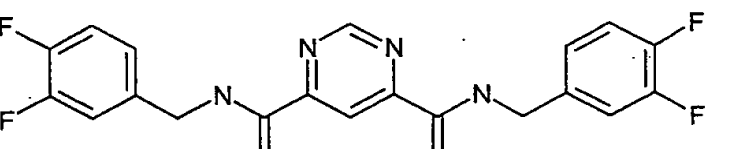
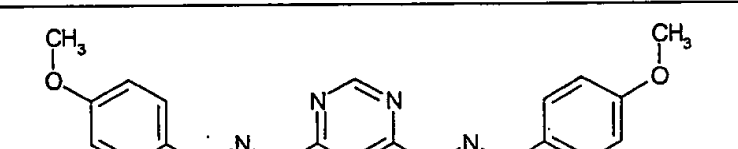
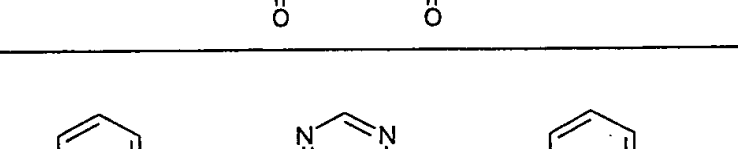
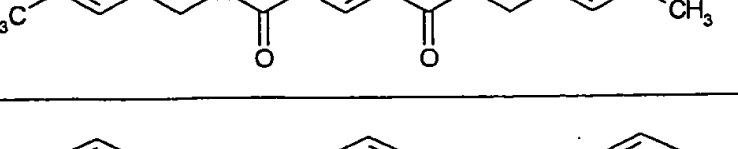
200 mg (1,2 mmol) Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure wurden in 0,3 ml (4,1 mmol) Thionylchlorid suspendiert. Diese Mischung wurde unter Rühren für 2 h auf 85 °C geheizt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wurden 2 ml absolutes Dichlormethan zugegeben. Die Suspension wurde auf 0 °C gekühlt und 0,33 ml (2,4 mmol) Triethylamin wurden zugesetzt. 861  
 5 mg (5,4 mmol) 3-Chloro-4-fluorobenzyl-amin wurden unter heftigem Rühren zugefügt. Die Mischung wurde weitere 15 Minuten gerührt. Dann wurde mit 10 ml Dichlormethan verdünnt und 10 ml Wasser zugesetzt. Nach 5 Minuten wurde die Mischung in einen Scheidetrichter überführt und die Phasen wurden getrennt. Die organische Phase wurde zweimal mit gesättigter Kochsalzlösung extrahiert und nachfolgend über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach  
 10 der Filtration wurde das Filtrat unter verminderten Druck eingeeengt und der so erhaltene Rückstand wurde in Ethylacetat gelöst. Durch Zugabe von Heptan wurde das Produkt aus der Lösung kristallisiert. Beigefarbene Blättchen wurden erhalten und unter verminderten Druck getrocknet. Ausbeute: 263 mg (49 %)

15. Analog zu Beispiel 2 wurden die nachfolgenden Verbindungen hergestellt.

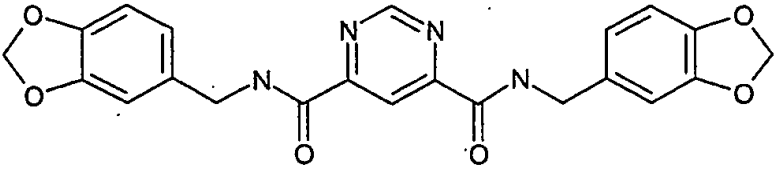
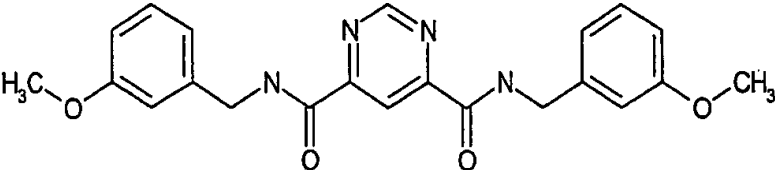
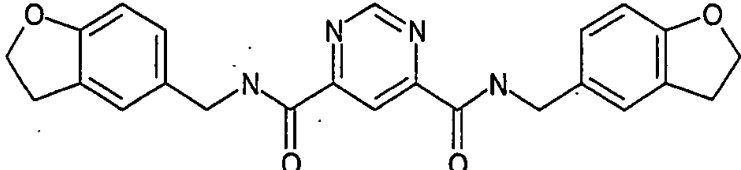
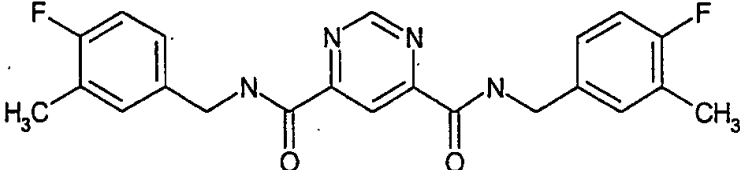
Tabelle 1:

Beispiel	Struktur	MS (ESI+)
3		415,13
4		346,27
5		375,26

6		515,21
7		382,21
8		374,25
9		406,31
10		419,22
11		483,24

12	 <chem>Clc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc(Cl)nc(C(=O)Nc3ccc(Cl)cc3)c2)c4ccccc4</chem>	414,15
13	 <chem>Fc1cc(F)cc(CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4cc(F)c(C(F)(F)F)cc4)c2)c(F)c1</chem>	560,18 (M+MeCN)
14	 <chem>Fc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4ccc(F)cc4)c2</chem>	383,17
15	 <chem>Fc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4ccc(F)cc4)c2</chem>	383,15
16	 <chem>Fc1cc(F)cc(CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4cc(F)c(F)cc4)c2)c1</chem>	419,02
17	 <chem>COc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4ccc(OC)cc4)c2</chem>	407,23
18	 <chem>Cc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4ccc(C)cc4)c2</chem>	375,13
19	 <chem>Clc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2cc3ncnc3cc2C(=O)Nc4ccc(Cl)cc4)c2</chem>	415,06



20		435,22
21		407,30
22		431,06
23		411,25

#### Beispiel 24 Pyrimidin-4,6-dicarbonsäuredimethylester

10 g (0,059 mol) Pyrimidin-4,6-dicarbonsäure wurde in 1,4 L Methanol suspendiert, mit 10,93 mL (0,356 mol) konzentrierter Salzsäure versetzt und 3 Stunden (h) am Rückfluss (65 °C) gerührt. Das Reaktionsgemisch wurde unter verminderten Druck eingeeengt, nochmals in Methanol aufgenommen, filtriert und die erhaltene Lösung wurde eingeeengt.

Ausbeute 11,02 g (94,4 %) MS (ES<sup>+</sup>): m/e= 197,20

2,55 g (0,01299 mol) der erhaltenen Verbindung Pyrimidin-4,6-dicarbonsäuredi-methylester wurden in 100 mL Dimethylformamid (DMF) gelöst, mit 1,42 mL (0,01299 mol) Benzylamin versetzt und auf 50 °C erwärmt. Nach 4 h wird die Lösung unter verminderten Druck eingeeengt. Der Rückstand wird über eine 500 ml Kieselgelsäule mit Heptan/Essigester (1:1) chromatographiert. Fraktionen mit der Verbindung 6-Benzylcarbamoyl-pyrimidin-4-carbonsäuremethylester wurden eingeeengt.

15 Ausbeute: 1,268 g (36 %) MS (ES<sup>+</sup>): m/e= 272,20

200 mg (0,737 mmol) der erhaltenen Verbindung 6-Benzylcarbamoyl-pyrimidin-4-carbonsäuremethylester wurden in 4 mL DMF gelöst, mit 225,98 mg (1,29 mmol) 3-Trifluormethyl-benzylamin versetzt und bei 50 °C 1 Tag gerührt. Danach wurde die Lösung  
 5 unter verminderten Druck eingeeengt. Der Rückstand wurde mittels präparativer HPLC (Wasser/Acetonitril-Gradient, Purospher RP18) gereinigt. Fraktionen mit Pyrimidin-4,6-dicarbonensäure-4-benzylamid-6-(3-trifluormethyl-benzylamid) wurden unter vermindertem Druck eingeeengt und gefriergetrocknet. Ausbeute: 240 mg (79 %) MS (ES<sup>+</sup>): m/e= 415,27

10 In analoger Weise wurden die folgenden Verbindungen hergestellt:

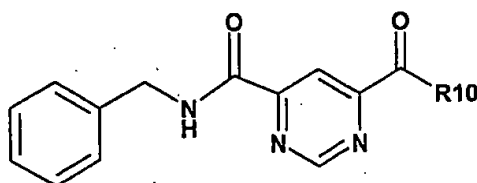


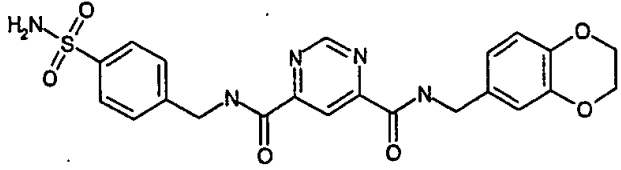
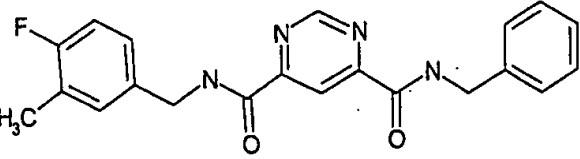
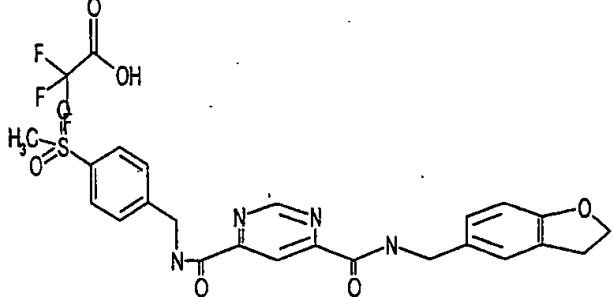
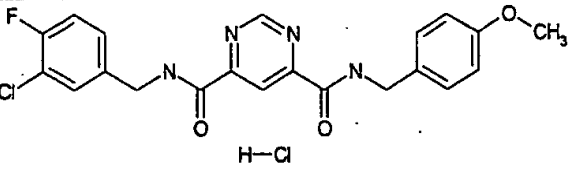
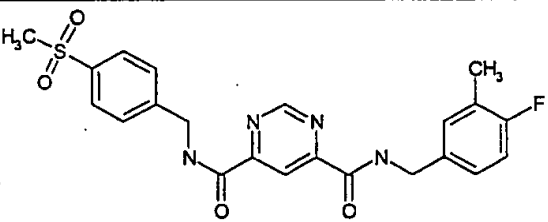
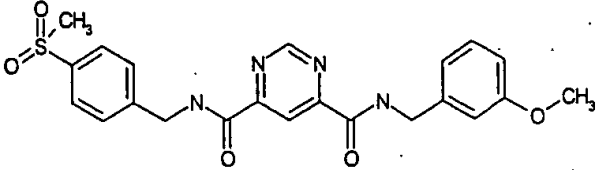
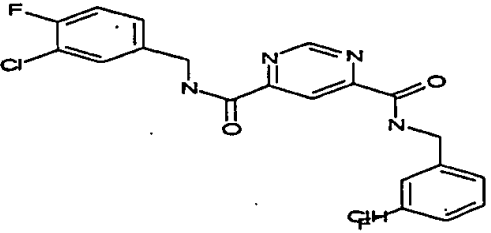
Tabelle 2

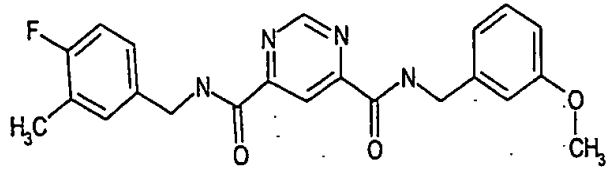
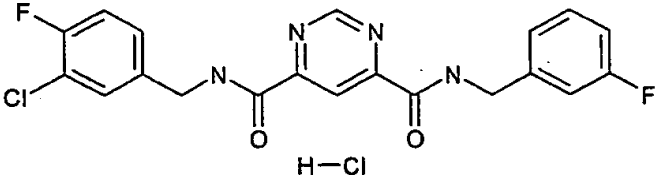
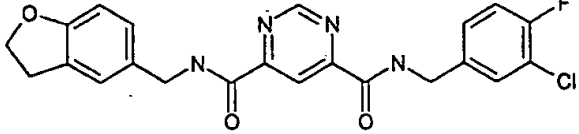
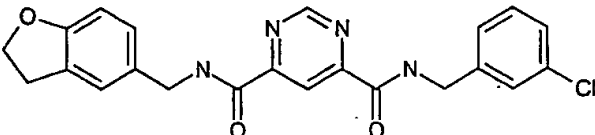
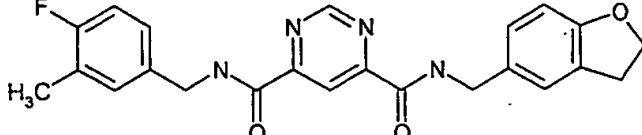
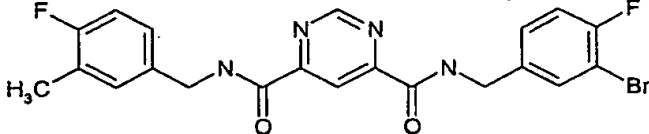
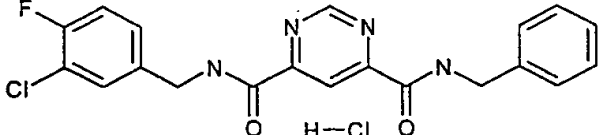
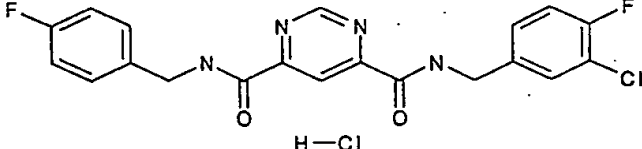
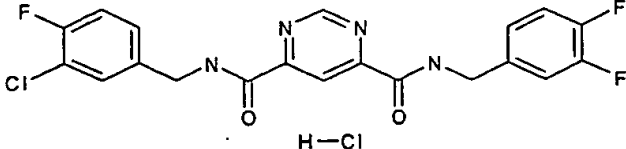
Beispiel	Rest R10	MS (ES <sup>+</sup> ): m/e
25	3-Fluorbenzylamin	365,23
26	4-Fluorbenzylamin	365,23
27	3,4-Difluorbenzylamin	383,27
28	4-Methoxybenzylamin	377,28
29	3-Methylbenzylamin	361,28
30	3-Chlorbenzylamin	381,23

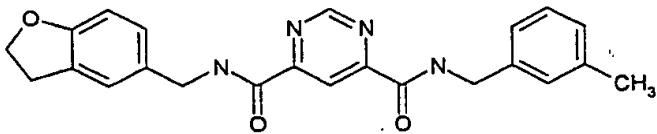
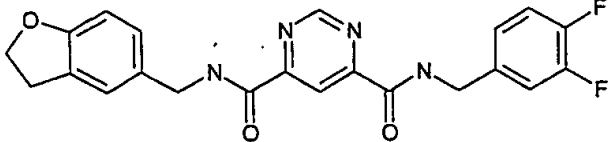
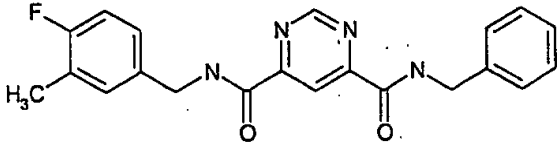
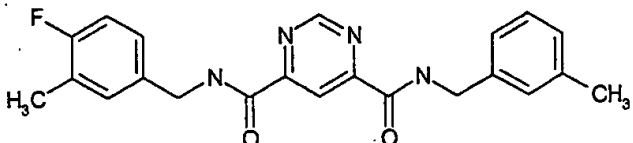
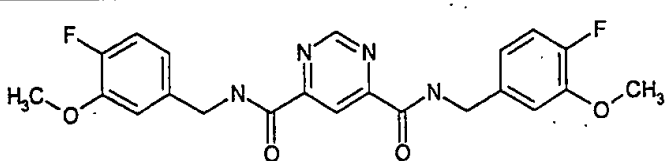
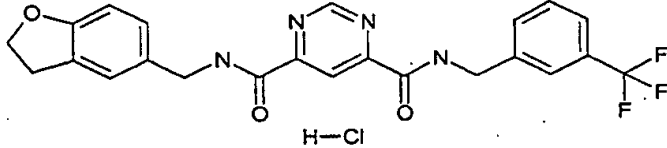
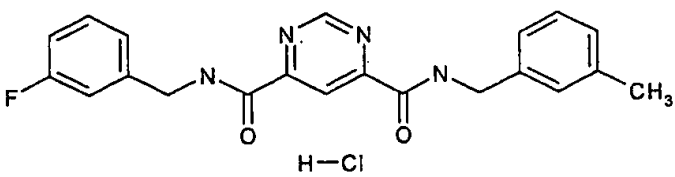
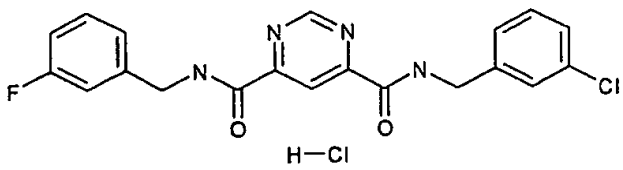
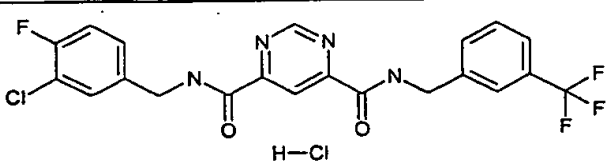
In analoger Weise zu den Beispielen 1 bis 30 wurden die folgenden Beispiele hergestellt:

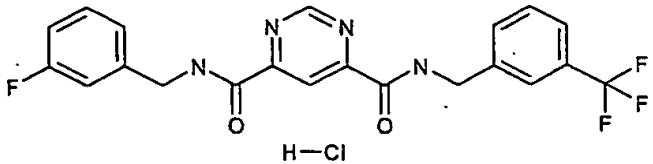
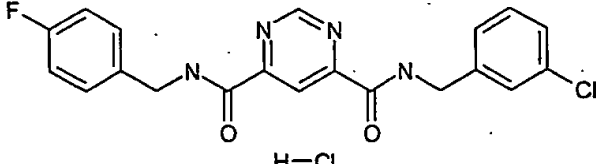
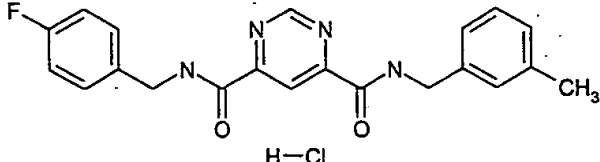
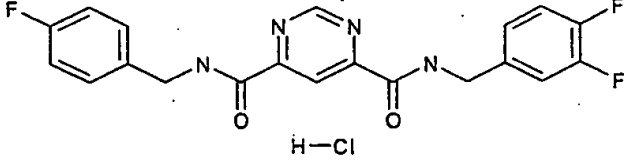
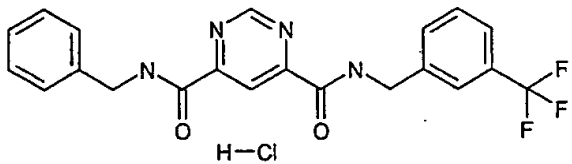
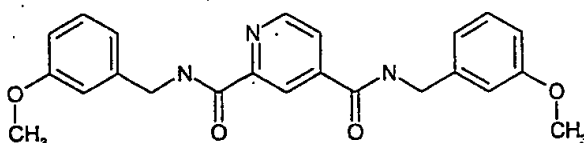
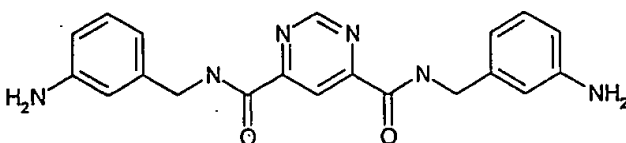
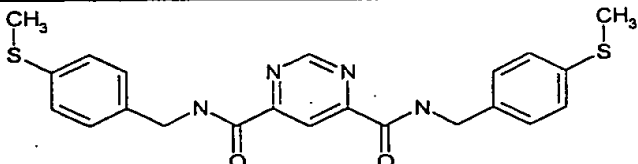
Tabelle 3

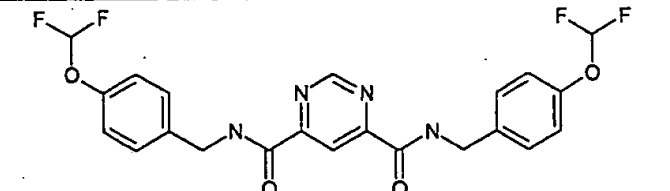
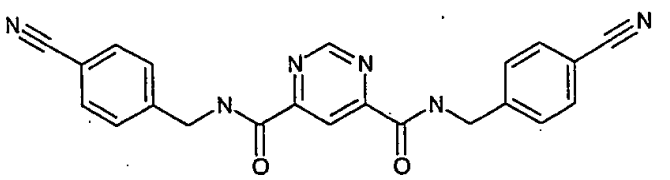
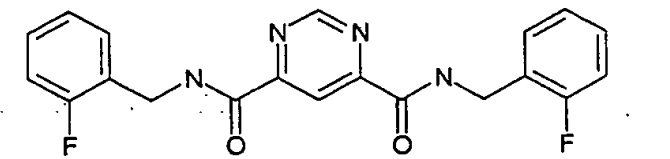
Beispiel	Struktur	MS (ES <sup>+</sup> ): m/e
31		470,22 ES <sup>+</sup>

32		484,12 ES+
33		378,15 ES+
34		466,13 ES+
35		429,17 ES+
36		456,13 ES+
37		455,10 ES+
38		417,11 ES+

39	 <chem>Cc1cc(F)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3ccc(OC)cc3)c2</chem>	409,28 ES+
40	 <chem>Fc1ccccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3cc(F)cc(Cl)c3)c2.Cl</chem>	417,11 ES+
41	 <chem>Fc1cc(Cl)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3c4ccccc3O4)c2</chem>	441,25
42	 <chem>Clc1ccc(NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3c4ccccc3O4)c2)cc1</chem>	423,26
43	 <chem>Cc1cc(F)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3c4ccccc3O4)c2</chem>	421,29 ES+
44	 <chem>Fc1cc(Br)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3cc(F)cc(C)c3)c2</chem>	477,15 ES+
45	 <chem>Clc1cc(F)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3ccccc3)c2.Cl</chem>	399,20 ES+
46	 <chem>Fc1ccc(NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3cc(F)cc(Cl)c3)c2)cc1.Cl</chem>	417,16 ES+
47	 <chem>Fc1cc(F)ccc1NC(=O)c2ncnc(C(=O)Nc3cc(F)cc(Cl)c3)c2.Cl</chem>	435,14 ES+

48	 <chem>Cc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc6c(c5)OCO6</chem>	403,31 ES+
49	 <chem>Fc1cc(F)ccc1CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc6c(c5)OCO6</chem>	425,30 ES+
50	 <chem>Cc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccccc3)c2)CCc4cc(F)ccc4C</chem>	379,29 ES+
51	 <chem>Cc1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc4cc(F)ccc4C</chem>	393,33 ES+
52	 <chem>COC1=CC=C(C=C1)C(F)=CC1=CC=CC=C1CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3cc(OC)c(F)cc3)c2)CCc4cc(F)ccc4OC</chem>	443,28 ES+
53	 <chem>Cl.[H+]c1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc6c(c5)OCO6C(F)(F)F</chem>	457,20 ES+
54	 <chem>Cl.[H+]c1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc(F)cc5</chem>	379,19 ES+
55	 <chem>Cl.[H+]c1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc(F)cc5</chem>	399,14 ES+
56	 <chem>Cl.[H+]c1ccc(cc1)CN(C(=O)c2ccnc(C(=O)NCCc3ccc4c(c3)OCO4)c2)CCc5ccc(F)cc5</chem>	467,17 ES+

57	 H-Cl	433,24 ES+
58	 H-Cl	399,18 ES+
59	 H-Cl	379,10 ES+
60	 H-Cl	401,05 ES+
61	 H-Cl	415,27 ES+
62		406,26 ES+
63		377,32 ES+
64		439,21 ES+

65		479,18 ES+
66		397,21 ES+
67		383,27 ES+

## Pharmakologische Beispiele

Bestimmung der enzymatischen Aktivität der katalytischen Domäne der humanen Kollagenase-3 (MMP-13).

5 Dieses Protein wird als inaktives Pro-Enzym von der Fa. INVITEK, Berlin, erhalten (Katalog Nr. 30 100 803). Aktivierung des Proenzyms:

2 Volumenanteile Proenzym werden mit 1 Volumenanteil APMA-Lösung bei 37 °C für 1,5 Stunden inkubiert. Die APMA-Lösung wird aus einer 10 mmol/L p-Aminophenyl-Mercuric Acetate Lösung in 0,1 mmol/L NaOH durch Verdünnen mit 3 Volumenteile Tris/HCl Puffer

10 pH7,5 (siehe unten) hergestellt. Der pH-Wert wird durch Zugabe von 1mmol/L HCl zwischen 7,0 und 7,5 eingestellt. Nach der Aktivierung des Enzyms wird dieses mit dem Tris/HCl Puffer auf eine Konzentration von 1,67 µg/mL verdünnt.

Zur Messung der Enzymaktivität werden 10 µL Enzymlösung mit 10 µL einer 3%igen (v/v) gepufferten Dimethylsulfoxid-Lösung (Reaktion 1) für 15 Minuten inkubiert. Zur Messung der Enzyminhibitoraktivität werden 10 µL Enzymlösung mit 10 µL einer 3%igen (v/v) gepufferten Dimethylsulfoxid-Lösung, die den Enzyminhibitor enthält, inkubiert (Reaktion 2).

Sowohl bei Reaktion 1 als auch bei Reaktion 2 wird nach Zugabe von 10 µL einer 3%igen (v/v) wässrigen Dimethylsulfoxid-Lösung, die 0,75 mmol/L des Substrates enthält, die Enzymreaktion fluoreszenzspektroskopisch verfolgt (328 nm (Extinktion/ 393 nm(Emission))).

Die Enzymaktivität wird dargestellt als Extinktionszunahme/Minute.

Die Inhibitorwirkung wird als prozentuale Hemmung nach folgender Formel berechnet:

$$\% \text{ Hemmung} = 100 - \left[ \frac{\text{Extinktionszunahme/Minute in Reaktion 2}}{\text{Extinktionszunahme/Minute in Reaktion 1}} \times 100 \right]$$

- 5 Der  $IC_{50}$ , d.h. die für eine 50 %ige Hemmung der Enzymaktivität erforderliche Inhibitorkonzentration wird grafisch durch Auftragen der prozentualen Hemmungen bei verschiedenen Inhibitorkonzentrationen ermittelt.

Die Pufferlösung enthält 0,05% Brij (Sigma, Deisenhofen, Deutschland) sowie 0,1 mol/L Tris/HCl, 0,1 mol/L NaCl, 0,01 mol/L  $CaCl_2$  (pH=7,5).

- 10 Die Enzymlösung enthält 1,67  $\mu\text{g/mL}$  der Enzymdomäne.

Die Substratlösung enthält 0,75 mmol/L des fluorogenen Substrates (7-Methoxycoumarin-4-yl)acetyl-Pro-Leu-Gly-Leu-3-(2',4'-dinitrophenyl)-L-2,3-diaminopropionyl-Ala-Arg-NH<sub>2</sub> (Bachem, Heidelberg, Deutschland).

- 15 Die nachfolgende Tabelle 4 zeigt die Ergebnisse.

Tabelle 4

Beispiel	$IC_{50}$ MMP13 (nM)	Beispiel	$IC_{50}$ MMP13 (nM)	Beispiel	$IC_{50}$ MMP13 (nM)
1	400	10	300	19	57
2	23	11	300	20	14
3	5600	12	260	21	10
4	3400	13	210	22	9
5	2000	14	200	23	8
6	700	15	190		
7	620	16	105		
8	400	17	80		
9	320	18	72		

#### Vergleichsbeispiel

- 20 Die Verbindung Pyrimidin-4,6-dicarbonsäurediethylamid wurde hergestellt wie in



EP 0418797 beschrieben. Bei der Bestimmung des IC<sub>50</sub>-Wertes für die Inhibition der humanen Kollagenase -3 (MMP-13) wie im obengenannten Beispiel beschrieben ergibt sich ein Wert von 90 000 nM. Damit ist diese Verbindung praktisch unwirksam bei der Inhibition von MMP 13.

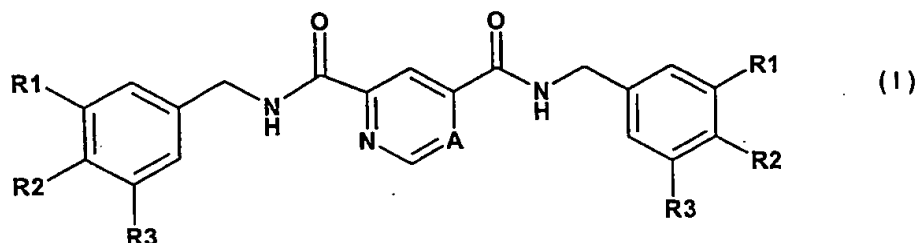
5 Bestimmung der enzymatischen Aktivität der katalytischen Domäne der humanen Neutrophilen-Kollagenase (MMP-8) und des humanen Stromelysins (MMP-3).

Die Enzyme humane Neutrophilen-Kollagenase und humanes Stromelysin wurden wie in Weithmann et al Inflamm Res, 46 (1997), Seiten 246-252, beschrieben, als aktive katalytische Domänen hergestellt, durchgeführt. Die Messung der Enzymaktivität sowie die Bestimmung  
10 der inhibitorischen Wirkung von Hemmstoffen auf die Enzymaktivität erfolgte ebenfalls wie dort beschrieben.

Die Verbindungen gemäß der obengenannten Beispiele 1 bis 23 zeigten bei der Bestimmung der humanen Neutrophilen-Kollagenase und des humanen Stromelysin jeweils IC<sub>50</sub>-Werte von mehr als 100000 nM. Damit sind diese Verbindungen praktisch unwirksam bei der Inhibition  
15 von MMP 3 und 8.

## Patentansprüche

1. Verbindung der Formel I,



5

und/oder alle stereoisomere Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische dieser Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

10

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
4.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
6.  $-CN$ ,
7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander

20

1. Wasserstoffatom,
2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,

25

8.  $-OH$ ,
9.  $-S-(C_1-C_4)$ -Alkyl,

10.  $-S(O)-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
11.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, stehen,
- R<sub>2</sub> für
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3.  $-O-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
  4.  $-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
  5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)-Alkyl$  bedeutet,
  6.  $-CN$ ,
  7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
    1. Wasserstoffatom,
    2.  $-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
    3.  $-C(O)-(C_1-C_4)-Alkyl$  oder
    4.  $-SO_2-(C_1-C_4)-Alkyl$  bedeuten,
  8.  $-OH$ ,
  9.  $-S-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
  10.  $-S(O)-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,
  11.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)-Alkyl$ ,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, steht oder
- R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und der andere Rest R<sub>1</sub> oder R<sub>3</sub> die obengenannte Bedeutung von 1. bis 11. hat mit Ausnahme des Falles, dass
- a) die Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> alle gleichzeitig Wasserstoffatom sind oder
  - b) alle Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander nur Wasserstoffatom, Halogen, Nitro,  $-(C_1-C_4)-Alkyl$  oder  $-(C_1-C_4)-Alkoxy$  bedeuten.
2. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, wobei
- A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,
- R<sub>1</sub> und R<sub>3</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, oder
3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
4.  $-OH$ ,
5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
6.  $-CN$ ,
7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
1. Wasserstoffatom,
2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,
8.  $-S-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
9.  $-S(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
10.  $-S(O)_2-R_7$ , worin  $R_7$   $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $-OH$  oder  $-NH_2$  bedeutet, stehen, worin  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_3$  nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und  $R_2$  für
1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3.  $-O-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
4.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
5.  $-C(O)-O-R_4$ , worin  $R_4$  Wasserstoffatom oder  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeutet,
6.  $-CN$ ,
7.  $-N(R_5)(R_6)$ , worin  $R_5$  und  $R_6$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
1. Wasserstoffatom,
2.  $-(C_1-C_4)$ -Alkyl,
3.  $-C(O)-(C_1-C_4)$ -Alkyl oder
4.  $-SO_2-(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,

8. -OH,
  9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, oder
  11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, steht oder
- 5 R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> oder R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und
- der andere Rest R<sub>1</sub> oder R<sub>3</sub> für
- 10 1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
  4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach
  - 15 substituiert ist durch Halogen,
  5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
  6. -CN,
  7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
  - 20 1. Wasserstoffatom,
  2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  4. -SO<sub>2</sub>-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeuten,
  8. -OH,
  - 25 9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, steht.
3. Verbindung der Formel I gemäß der Ansprüche 1 oder 2, wobei
  - 30 A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Chlor,
3. Fluor,
- 5 4. Trifluormethyl,
5. Methoxyl,
6. Methyl,
7. -C(O)-OH,
8. -C(O)-O-CH<sub>3</sub>,
- 10 9. -CN,
10. -NH<sub>2</sub>,
11. -NH-C(O)-CH<sub>3</sub>,
12. -NH-SO<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>,
13. -N-(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>,
- 15 14. -SO<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>,
15. -OH,
16. -O-CH<sub>2</sub>-(CHF<sub>2</sub>),
17. -S-CH<sub>3</sub>,
18. -S(O)-CH<sub>3</sub>,
- 20 19. -S(O)<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> oder
20. Brom, stehen,

worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und

R2 für 1. Wasserstoffatom,

2. Chlor,
- 25 3. Fluor,
4. Methoxyl,
5. Methyl,
6. Brom,
7. -C(O)-OH,
- 30 8. -C(O)-O-CH<sub>3</sub>,
9. -CN,

- 5
10. -NH<sub>2</sub>,
  11. -NH-C(O)-CH<sub>3</sub>,
  12. -NH-SO<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>,
  13. -N-(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>,
  14. -SO<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>,
  15. -OH,
  16. -O-CH<sub>2</sub>-(CHF<sub>2</sub>),
  17. -S-CH<sub>3</sub>,
  18. -S(O)-CH<sub>3</sub> oder
  - 10 19. -S(O)<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>, steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 20. hat.

- 15 4. Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, und/oder alle stereoisomere Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische diese Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I, wobei
- A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,
- 20 R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für
1. Wasserstoffatom,
  2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, oder
  3. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch
  - 25 Halogen, stehen,
- worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und
- R2 für
1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  - 30 4. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und

5 der andere Rest R1 oder R3 für

1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, oder
- 10 4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, steht.

5. Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

15 R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom oder
2. Trifluormethyl, stehen,

worin R1, R2 und R3 nicht gleichzeitig Wasserstoffatom sind, und

R2 für 1. Wasserstoffatom,

- 20
2. Chlor,
  3. Fluor,
  4. Methoxyl oder
  5. Methyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils

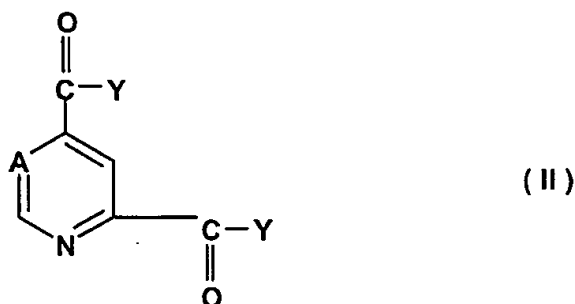
25 gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und

der andere Rest R1 oder R3 für

1. Wasserstoffatom,
2. Chlor,
3. Fluor,
- 30 4. Trifluormethyl,
5. Methoxyl, oder
4. Methyl, steht.

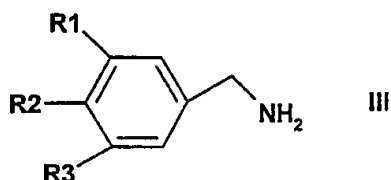


6. Verfahren zur Herstellung der Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel II



5

- a) mit einer Verbindung der Formel III

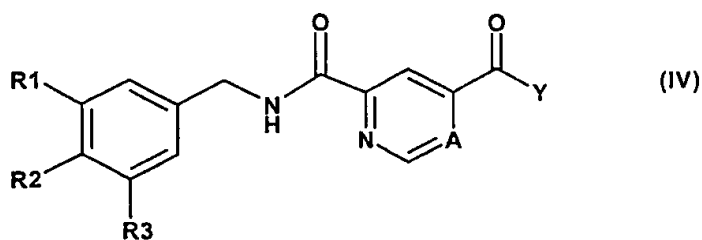


10

umsetzt, wobei R1, R2 und R3 die in Formel I gemäß Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und Y Halogen, Hydroxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy ist oder zusammen mit der Carbonylgruppe einen Aktivester oder ein gemischtes Anhydrid bildet, wobei eine Verbindung der Formel I gebildet wird und die Reaktionsprodukte gegebenenfalls in ihre physiologisch verträglichen Salze überführt, oder

15

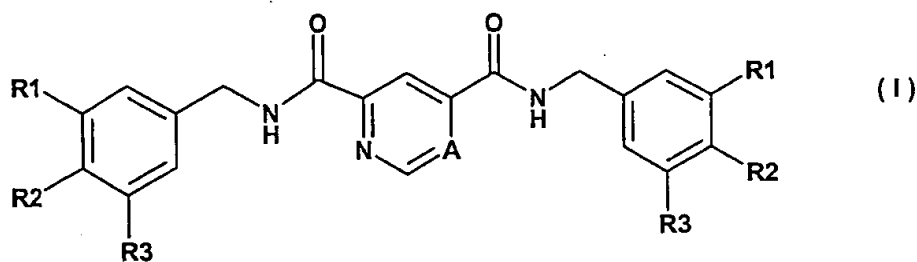
- b) eine Verbindung der Formel II mit einer Verbindung der Formel III zu einer Verbindung der Formel IV.



umsetzt, wobei R1, R2 und R3 die in Formel I gemäß Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und Y Halogen, Hydroxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy ist oder zusammen mit der Carbonylgruppe einen Aktivester oder ein gemischtes Anhydrid bildet, und anschließend die erhaltene Verbindung der Formel IV gegebenenfalls reinigt und anschließend mit einer Verbindung der Formel III in eine Verbindung der Formel I überführt.

7. Arzneimittel, gekennzeichnet durch einen wirksamen Gehalt von mindestens einer Verbindung der Formel I gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 zusammen mit einem pharmazeutisch geeigneten und physiologisch verträglichen Trägerstoff, Zusatzstoff und/oder anderen Wirk- und Hilfsstoffen.

8. Verwendung der Verbindung der Formel I



und/oder alle stereoisomere Formen der Verbindung der Formel I und/oder Gemische diese Formen in jedem Verhältnis, und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I

zur Herstellung eines Arzneimittels zur Prophylaxe und Therapie von Erkrankungen, an deren Verlauf eine verstärkte Aktivität von Matrix-Metalloproteinase 13 beteiligt ist, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,
2. Halogen,
3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,

4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,
5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
6. -CN,
- 5 7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
  1. Wasserstoffatom,
  2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
  - 10 4. -SO<sub>2</sub>-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeuten,
8. -OH,
9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, stehen,
- 15 R<sub>2</sub> für
  1. Wasserstoffatom,
  2. Halogen,
  3. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  4. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  5. -C(O)-O-R<sub>4</sub>, worin R<sub>4</sub> Wasserstoffatom oder -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,
  - 20 6. -CN,
  7. -N(R<sub>5</sub>)(R<sub>6</sub>), worin R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander
    1. Wasserstoffatom,
    2. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
    - 25 3. -C(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder
    4. -SO<sub>2</sub>-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeuten,
  8. -OH,
  9. -S-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  10. -S(O)-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,
  - 30 11. -S(O)<sub>2</sub>-R<sub>7</sub>, worin R<sub>7</sub> -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, -OH oder -NH<sub>2</sub> bedeutet, steht oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und

5 der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 11. hat.

9. Verwendung gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass eine Verbindung der Formel I eingesetzt wird, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

10 R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,

2. Halogen,

3. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen,

15 4. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, worin Alkyl unsubstituiert oder ein-, zwei- oder dreifach substituiert ist durch Halogen, stehen,

R2 für 1. Wasserstoffatom,

2. Halogen,

3. -O-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder

20 4. -(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden, der aromatisch oder gesättigt ist und Null, ein oder zwei Heteroatome aus der Reihe Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel enthält und

25 der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 4. hat.

10. Verwendung gemäß der Ansprüche 8 und 9, dadurch gekennzeichnet, dass eine Verbindung der Formel I eingesetzt wird, wobei

A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,

30 R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für

1. Wasserstoffatom,

2. Chlor,

- |    |           |  |
|----|-----------|--|
|    | 3.        | Fluor,                                   |
|    | 4.        | Trifluormethyl,                          |
|    | 5.        | Methoxyl,                                |
|    | 6.        | Methyl,                                  |
| 5  | 7.        | -C(O)-OH,                                |
|    | 8.        | -C(O)-O-CH <sub>3</sub> ,                |
|    | 9.        | -CN,                                     |
|    | 10.       | -NH <sub>2</sub> ,                       |
|    | 11.       | -NH-C(O)-CH <sub>3</sub> ,               |
| 10 | 12.       | -NH-SO <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> ,   |
|    | 13.       | -N-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ,     |
|    | 14.       | -SO <sub>2</sub> -NH <sub>2</sub> ,      |
|    | 15.       | -OH,                                     |
|    | 16.       | -O-CH <sub>2</sub> -(CHF <sub>2</sub> ), |
| 15 | 17.       | -S-CH <sub>3</sub> ,                     |
|    | 18.       | -S(O)-CH <sub>3</sub> ,                  |
|    | 19.       | -S(O) <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> oder |
|    | 20.       | Brom, stehen,                            |
|    | R2 für 1. | Wasserstoffatom,                         |
| 20 | 2.        | Chlor,                                   |
|    | 3.        | Fluor,                                   |
|    | 4.        | Methoxyl,                                |
|    | 5.        | Methyl,                                  |
|    | 6.        | Brom,                                    |
| 25 | 7.        | -C(O)-OH,                                |
|    | 8.        | -C(O)-O-CH <sub>3</sub> ,                |
|    | 9.        | -CN,                                     |
|    | 10.       | -NH <sub>2</sub> ,                       |
|    | 11.       | -NH-C(O)-CH <sub>3</sub> ,               |
| 30 | 12.       | -NH-SO <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> ,   |

- 5
13.  $-\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ,
  14.  $-\text{SO}_2\text{NH}_2$ ,
  15.  $-\text{OH}$ ,
  16.  $-\text{O}-\text{CH}_2-(\text{CHF}_2)$ ,
  17.  $-\text{S}-\text{CH}_3$ ,
  18.  $-\text{S}(\text{O})-\text{CH}_3$  oder
  19.  $-\text{S}(\text{O})_2-\text{CH}_3$ , steht, oder

10 R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden und der andere Rest R1 oder R3 die obengenannte Bedeutung von 1. bis 20. hat.

11. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 8 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass eine Verbindung der Formel I eingesetzt wird, wobei A für ein Kohlenstoffatom oder Stickstoffatom steht,
- 15 R1 und R3 gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander für
1. Wasserstoffatom,
  2. Chlor,
  3. Fluor,
  4. Trifluormethyl,
  - 20 5. Methoxyl, oder
  6. Methyl, stehen,
- R2 für
1. Wasserstoffatom,
  2. Chlor,
  3. Fluor,
  - 25 4. Methoxyl oder
  5. Methyl steht, oder

R1 und R2 oder R2 und R3 zusammen mit den Kohlenstoffatomen an die sie jeweils gebunden sind einen Dioxolan-, Dihydrofuran- oder Furan-Ring bilden.

- 30 12. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 8 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei den Erkrankungen, an deren Verlauf eine verstärkte Aktivität von Matrix-Metalloproteinase 13 beteiligt ist, um die degenerativen

5 Gelenkerkrankungen wie Osteoarthrosen, Osteoarthritis, Spondylosen, Knorpelschwund nach Gelenktrauma oder längerer Gelenksruhigstellung nach Meniskus- oder Patellaverletzungen oder Bänderrissen, Erkrankungen des Bindegewebes wie Kollagenosen, Periodontalerkrankungen und Wundheilungsstörungen, chronische  
10 Erkrankungen des Bewegungsapparates wie entzündliche, immunologisch oder stoffwechselbedingte akute und chronische Arthritiden, Arthropathien, Myalgien und Störungen des Knochenstoffwechsels oder um Krebserkrankungen wie Brustkrebs handelt.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

PCT/EP 02/13240

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 A61K31/505 C07D239/28 C07D213/81 C07D405/14 C07D405/12  
A61K31/506 A61K31/44 A61K31/443 A61K31/4433 A61P19/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07D A61K A61P

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, CHEM ABS Data, BEILSTEIN Data

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P, X	WO 02 064568 A (CONNOR DAVID THOMAS ;O'BRIEN PATRICK MICHAEL (US); ORTWINE DANIEL) 22 August 2002 (2002-08-22) Verbindungen V auf Seite 5 page 6, line 16 -page 9, line 2 examples 1,8,14.1-14.20 page 39 -page 42; tables claims 10,11	1-12
P, X	WO 02 064571 A (WARNER LAMBERT CO ;BARVIAN NICOLE CHANTEL (US); PATT WILLIAM CHEST) 22 August 2002 (2002-08-22) Verbindungen V auf Seite 5 page 5, line 9 -page 6, line 10 claim 8	1-12
	-/--	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

\* Special categories of cited documents:

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \*Z\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

19 February 2003

Date of mailing of the international search report

03/03/2003

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Kollmannsberger, M



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 02/13240

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 418 797 A (HOECHST AG) 27 March 1991 (1991-03-27) cited in the application claim 1 example 2 page 5, line 54 - line 55 ---	1-12
A	EP 0 463 592 A (HOECHST AG) 2 January 1992 (1992-01-02) Ausgangsprodukte der Beispiele page 5 -page 8 -----	1-7

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 02/13240

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 02064568	A	22-08-2002	WO 02064568 A1	22-08-2002
			US 2002161000 A1	31-10-2002
WO 02064571	A	22-08-2002	WO 02064571 A1	22-08-2002
			US 2002151555 A1	17-10-2002
EP 0418797	A	27-03-1991	DE 3931432 A1	04-04-1991
			AT 110369 T	15-09-1994
			AU 633142 B2	21-01-1993
			AU 6269890 A	11-04-1991
			AU 635326 B2	18-03-1993
			AU 6269990 A	11-04-1991
			CA 2025799 A1	22-03-1991
			CZ 9004583 A3	18-01-1995
			DD 295835 A5	14-11-1991
			DE 59006893 D1	29-09-1994
			DK 418797 T3	02-01-1995
			EP 0418797 A2	27-03-1991
			ES 2062239 T3	16-12-1994
			HU 55002 A2	29-04-1991
			HU 210822 B3	28-08-1995
			IE 903403 A1	10-04-1991
			IL 95740 A	31-07-1994
			JP 3240776 A	28-10-1991
			LV 10441 A	20-02-1995
			NO 904114 A	22-03-1991
			PL 286972 A1	21-10-1991
			PT 95375 A	22-05-1991
			SU 1836359 A3	23-08-1993
			US 5130317 A	14-07-1992
			ZA 9007535 A	26-06-1991
EP 0463592	A	02-01-1992	DE 4020570 A1	02-01-1992
			AT 110059 T	15-09-1994
			AU 636990 B2	13-05-1993
			AU 7935691 A	02-01-1992
			BR 9102699 A	04-02-1992
			CA 2045868 A1	29-12-1991
			CN 1057649 A ,B	08-01-1992
			CS 9101959 A3	19-02-1992
			DE 59102547 D1	22-09-1994
			DK 463592 T3	19-12-1994
			EG 19851 A	31-10-1996
			EP 0463592 A1	02-01-1992
			ES 2061118 T3	01-12-1994
			FI 913118 A	29-12-1991
			HR 940701 A1	28-02-1997
			HU 59104 A2	28-04-1992
			IE 912253 A1	01-01-1992
			IL 98629 A	14-05-1996
			JP 4230264 A	19-08-1992
			JP 8032687 B	29-03-1996
			LT 1464 A ,B	25-05-1995
			LV 10431 A ,B	20-02-1995
			MX 26415 A	01-05-1993
			NO 912541 A ,B,	30-12-1991
			NZ 238701 A	27-06-1994
			PT 98108 A ,B	30-06-1993

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 02/13240

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0463592	A	US 5260323 A ZA 9104958 A	09-11-1993 25-03-1992

# INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/13240

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 A61K31/505 C07D239/28 C07D213/81 C07D405/14 C07D405/12  
A61K31/506 A61K31/44 A61K31/443 A61K31/4433 A61P19/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchiertes Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C07D A61K A61P

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, CHEM ABS Data, BEILSTEIN Data

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
P, X	WO 02 064568 A (CONNOR DAVID THOMAS ; O'BRIEN PATRICK MICHAEL (US); ORTWINE DANIEL) 22. August 2002 (2002-08-22) Verbindungen V auf Seite 5 Seite 6, Zeile 16 - Seite 9, Zeile 2 Beispiele 1,8,14.1-14.20 Seite 39 - Seite 42; Tabellen Ansprüche 10,11	1-12
P, X	WO 02 064571 A (WARNER LAMBERT CO ; BARVIAN NICOLE CHANTEL (US); PATT WILLIAM CHEST) 22. August 2002 (2002-08-22) Verbindungen V auf Seite 5 Seite 5, Zeile 9 - Seite 6, Zeile 10 Anspruch 8	1-12



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* Älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*Z\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

19. Februar 2003

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

03/03/2003

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Kollmannsberger, M

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	EP 0 418 797 A (HOECHST AG) 27. März 1991 (1991-03-27) in der Anmeldung erwähnt Anspruch 1 Beispiel 2 Seite 5, Zeile 54 - Zeile 55 ---	1-12
A	EP 0 463 592 A (HOECHST AG) 2. Januar 1992 (1992-01-02) Ausgangsprodukte der Beispiele Seite 5 -Seite 8 -----	1-7

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationaler Aktenzeichen

PCT/EP 02/13240

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 02064568	A	22-08-2002	WO 02064568 A1	22-08-2002
			US 2002161000 A1	31-10-2002
WO 02064571	A	22-08-2002	WO 02064571 A1	22-08-2002
			US 2002151555 A1	17-10-2002
EP 0418797	A	27-03-1991	DE 3931432 A1	04-04-1991
			AT 110369 T	15-09-1994
			AU 633142 B2	21-01-1993
			AU 6269890 A	11-04-1991
			AU 635326 B2	18-03-1993
			AU 6269990 A	11-04-1991
			CA 2025799 A1	22-03-1991
			CZ 9004583 A3	18-01-1995
			DD 295835 A5	14-11-1991
			DE 59006893 D1	29-09-1994
			DK 418797 T3	02-01-1995
			EP 0418797 A2	27-03-1991
			ES 2062239 T3	16-12-1994
			HU 55002 A2	29-04-1991
			HU 210822 B3	28-08-1995
			IE 903403 A1	10-04-1991
			IL 95740 A	31-07-1994
			JP 3240776 A	28-10-1991
			LV 10441 A	20-02-1995
			NO 904114 A	22-03-1991
			PL 286972 A1	21-10-1991
			PT 95375 A	22-05-1991
			SU 1836359 A3	23-08-1993
			US 5130317 A	14-07-1992
			ZA 9007535 A	26-06-1991
EP 0463592	A	02-01-1992	DE 4020570 A1	02-01-1992
			AT 110059 T	15-09-1994
			AU 636990 B2	13-05-1993
			AU 7935691 A	02-01-1992
			BR 9102699 A	04-02-1992
			CA 2045868 A1	29-12-1991
			CN 1057649 A ,B	08-01-1992
			CS 9101959 A3	19-02-1992
			DE 59102547 D1	22-09-1994
			DK 463592 T3	19-12-1994
			EG 19851 A	31-10-1996
			EP 0463592 A1	02-01-1992
			ES 2061118 T3	01-12-1994
			FI 913118 A	29-12-1991
			HR 940701 A1	28-02-1997
			HU 59104 A2	28-04-1992
			IE 912253 A1	01-01-1992
			IL 98629 A	14-05-1996
			JP 4230264 A	19-08-1992
			JP 8032687 B	29-03-1996
			LT 1464 A ,B	25-05-1995
			LV 10431 A ,B	20-02-1995
			MX 26415 A	01-05-1993
			NO 912541 A ,B,	30-12-1991
			NZ 238701 A	27-06-1994
			PT 98108 A ,B	30-06-1993

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationaler Aktenzeichen

PCT/EP 02/13240

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0463592 A		US 5260323 A	09-11-1993
		ZA 9104958 A	25-03-1992

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**